

As F5

1954

AsF₅ Akers L.K., Youngs E.A. P.R. 1954, 95, 300A
Vibrational spectra of SbF₅, AsF₅,
BiF₅

1955

As F5

Akers L K, Jones E A

T-8. 80-гид. Phys. Rev., 1955, 99, 1624.

Кое. спектр, сирингидро, сир.
нот. и дигидрохл. св-ва аром-
миды негидрогениза.

Сир. I.

AsF₅

BP-4261-III | 1965

(cu. no. 1)

Vondrak E.A.

Dissertation Abst.,
1965, 26(4), 2278

AsF₅

XIII - 58

1967

13 Б189. Инфракрасный спектр пентафторида мышьяка. Blanchard Simone. Spectre infrarouge du pentafluorure du pentafluorure d'arsenic. «Rapp. CEA», 1967, № 3195, 10p., ill. (франц.; рез. англ.)

После обзора литературных данных относящихся к фторидам мышьяка, предложено несколько методов получения очень чистого AsF₅. Получены ИК-спектры AsF₅ и сделано заключение, что структура AsF₅ по симметрии относится к группе C_{3v}, вал. кол. связи As — F наблюдается при 786 и 811 см⁻¹. Резюме

структура

X. 1968. 13

AsF₅

XIII-58

1984

U.K. chemsp

6621z) Infrared spectrum of arsenic pentafluoride. Blanchard, Simone (C.E.N., Saclay, France). *Commis. Energ. At. (Fr.), Rapp.* 1967, No. CEA-R 3195, 10 pp. (Fr). Pure AsF₅ was prepd. by 6 different methods, and the ir spectra recorded at 3-24 μ . The results confirm that AsF₅ in the gas phase has the structure of a triangular bipyramid. Allan J. Bigler

C.A. 1968. 69.2

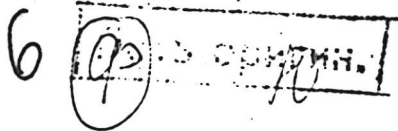
13
PF₅ } (Vi, molec. mass) 1807
AsF₅ } XIII 1614

Moskows L.C., Lord R.

J. Chem. Phys., 1964, 46, 2402-
2412 (aug)

Vibrational spectra of PF₅-
and AsF₅: height of the barrier
to internal exchange of fluorine
nuclei

Ru Xue, 1964, 215/88



XIII 448 1967

1 F5 (cur user, me... g-u)

As F5

Wajarajan C., Gurig J R

Bull. Soc. Sci. Lipi, 1967, 36, 456

334-346 (user)

Mean amplitudes of vibration
for a trigonal bipyramidal

XV - molecular model: application
to phosphorus and arsenic
pentafluorides



Pu Kur, 1968, 145176 WCA 1968

(9)

PF_5 , AsF_5 , BrF_5 (iso. CF_4) 1968.

Berry R. S., Tammes M., Ballhausen C. J.,
Johansen H. XI 45

Acta Chem. Scand., 1968, 22 (2), 231-46..

Orbitals and structures of penta-
fluorides.

ECTC. P. 7H.

10



CA, 1968, 18, 518, 8155oh

PF₅- } (vi, 44-45) VII 1698 1269
AsF₅- }

Cyvin S J., Braunnvoll J.
J. molec Struct, 1969, 3, 41-2, 157-159
Mean amplitudes of vibrations
and Coriolis constants for
phosphorus and arsenic pentaflu-
orides.

Pu Xia, 1968, 126282 10 3

17969
D, n.m., c.m.n. (PF₅, AsF₅, VF₅, PCl₃F₂,
PCl₅, Sb(CH₃)₅, PI₅, 137
CH₃PF₄, PClF₄, PCl₂F₃)

Holmes R.R., Geiter R.M. VII 4604
J. Chem. Phys, 1969, 51, 43, 4043-4054 (anim.)
Anisotropic thermal motion of trigonal
bipyramidal molecules from spectroscop-
ic data. Pentacoordinated molecules. XIV
Finkler, 1970, 11579 10 16

Pf_5 ; AsF_5 ; VF_5 ; $POCl_3F_2$; $POCl_5$; $SbCl_5$
 $Sb(CH_3)_5$; $NbCl_5$ (Vi, chem. noc) 1969

VII 4432

Holmes R. R., Jr.; Seitzers R. M.
Golen J. A., Inorg. Chem., 1969,
8 (12), 2612-20

(cp)

10

EC . . . H. H.

CA 1970

AsF₅

unpolished
u. n.

1970

Hjibery A. L.
Bedington R. L.

J. Chem. Phys., 52 (1), 453.

(un. Sb F₅) III

AsF_3 , AsF_5 , IOF_5 , $Si(CH_3)_3$, SiH_3 1970
(сінтези: напав.) XI 1490

Clippard F. B.
Dissert. Abstr. Int. 1970,
B 31, N4, 1862

to (9)

AsF₅

сдвиги.
параметры

электроногра-
фия

Clippard F. B.

Bartell L. S.

J. Amer. Chem. Soc., 9(4),
805.

($\text{Cu} \cdot \text{AsF}_3$)_{III}

1970

Аст5

молек.
пост.

Талкин М.Т. и др. 1970

Ж. гос. химии,

1970, 44, н 11, 2769.

(См. Аст5) II

AsF₅

VII-1980

1970

(114771d) Raman spectra of arsenic fluoride and vanadium fluoride and force constants for phosphorus fluoride, arsenic fluoride, and vanadium fluoride. Selig, Henry; Holloway, John H.; Tyson, J.; Claassen, Howard H. (Chem. Div., Argonne Nat. Lab., Argonne, Ill.). *J. Chem. Phys.* 1970, 53(7), 2559-64 (Eng). Raman spectra are presented for AsF₅ and VF₅ in which all allowed fundamentals and several overtones are obsd. Force consts. and normal modes of PF₅, AsF₅, and VF₅ are discussed in terms of the orbital-valency-force-field model. Certain features in the spectra of VF₅ and in the force consts. are related to rapid intramol. shifting of the 3-fold symmetry axis in this mol.

RCJQ

und. n.

V₆

+2



C.A. 1970. 13. 2d

AsF₅

VII - 4980

1970

4 Б220. Спектры комбинационного рассеяния AsF_5 и VF_5 и силовые постоянные для PF_5 , AsF_5 и VF_5 . Scilig H., Holloway J. H., Tyson J., Claassen H., Howard H. Raman spectra of AsF_5 and VF_5 and force constants for PF_5 , AsF_5 and VF_5 . «J. Chem. Phys.», 1970, 53, № 7, 2559—2564 (англ.)

спектр КР

сил. пост.

Исследованы спектры КР AsF_5 (I) и VF_5 (II) в газовой фазе и ИК-спектры I и II в области 72—300 см^{-1} . В полученных спектрах наблюдаются все разрешенные основные полосы и ряд обертонов. Произведен анализ нормальных колебаний для I и II, а также для PF_5 (III) на основе модели орбитального валентносилового поля, предложенной Хитом и Линнетом, исходя из симметрии D_{3h} . Деформац. силовая постоянная для II сильно отличается от соотв-щих зна-

X. 1971.

4

+2

X

чений для I и III, что объясняется внутримолек. инверсией. Этим же обусловлена разница между значением частоты ν_7 в спектре КР (99 см^{-1}) и ИК-спектре (109 см^{-1}), а также высокое значение частоты обертона $2\nu_7$ в спектре КР (227 см^{-1}). Показано, что валентные силовые постоянные для аксиальных связей примерно на 20% ниже, чем для экваториальных; это согласуется с данными, полученными электронографически.

Е. Разумова

AsH₅

Clippard F. B.

1971

Univ. Michigan,

Ann Arbor, Mich., 1969,

99.

From Diss. Abstn.

Int B, 1940, 31, 4,
1862.

(Ces. AsH₃) IV

структ.
парам.

AsF₅

XIII-1957

1971

7 Б311. Контурь перпендикулярных полось и колебательная потенциальная функция колебаний $E'AsF_5$. Hoskins L. C., Perng C. N. Perpendicular band contours and vibrational potential function of the E' vibrations of AsF_5 . «J. Chem. Phys.», 1971, 55, № 10, 5063—5065 (англ.)

Vi

Измерен ИК-спектр AsF_5 (I) в газовой фазе (спектральная ширина щели от 0,5 до 1 cm^{-1} , $T=300^\circ K$). Предложена программа для расчета теор. контуров перпендикулярных полось молекул типа симм. волчка. Эта программа проверена на спектрах BF_3 и CH_3F и применена к расчету контуров полось I. Теор. контурь хорошо описывают эксперим. полось. Вычислены частоты колебаний и кориолисовы постоянные I, к-рые

X. 1972. X

затем использованы для расчета колебательной потенциальной функции. Показано, что интенсивности полос более чувствительны для определения ξ -постоянных, чем расстояния между P - и R -ветвями. Найдено два набора силовых постоянных I , причем отмечено, что имеются большие недиагональные коэф. как в первом, так и во втором наборе. При помощи одного из наборов удастся объяснить наблюдение синглета в спектре ЯМР по ^{19}F .

Е. Разумова

AsF₅

XIII - 1957

1941

Vi

Q45734a Perpendicular band contours and vibrational potential function of the E' vibrations of arsenic pentafluoride. Hoskins, L. C.; Perng, C. N. (Dep. Chem., Univ. Alaska, College, Alaska). *J. Chem. Phys.* 1971, 55(10), 5063-5 (Eng). A computer program has been written that synthesizes the perpendicular band contours of symmetric top mols. This program was applied to the E' vibrations of AsF₅ and Coriolis consts. were detd. The Coriolis consts. and vibrational frequencies were then used to fit an E' vibrational potential function. Two force fields were found, one of which has a normal coordinate which may explain the equivalence of the axial and equatorial F in the NMR spectrum.

C.A. 1941. 25. 24

PF5, AsF5, SbF5, VF5, MoF5, PF5, SbF5 (no. 5) 1971
NbCl5 (Vi)

Wendling E. Y. Z., Mahmoudi S., 713

Mac Cordick H. Y., VII 6046

J. Chem. Soc., 1971, A, No 11, 1747-54

Generalized valence force field
force constants and mean-square
amplitudes of vibration of some
trigonal bipyramidal X₅ molec-
les calculated by the logarithmic
steps method. CA, 1971, 75, N6, 4270-5
10 (4)

AsF₅

1972

Vasile M.J.
Falconer W.E.

account.
624. page

"Inorg. Chem.", 1972, 11,
N 9, 2282-83.

(см. BiF₅, III).

43 - 8291

1974

AsF₅

PF₅

VF₅

Ср. ампл.
колебаний.

13 Б235. Спектроскопическое исследование средних амплитуд колебаний пентафторидов мышьяка, фосфора и ванадия. Sanyal Nitish K., Dixit L. Spectroscopic studies in mean amplitudes of vibration of pentafluorides of arsenic, phosphorus and vanadium. «Indian J. Pure and Appl. Phys.», 1974, 12, № 8, 550—553 (англ.)

С использованием лит. данных по спектрам тригонально-бипирамидальных пентафторидов ЭF₅, где Э = As, P, V, методом Сивина проведен расчет средних амплитуд колебаний как для связанных, так и для несвязанных пар атомов при т-рах 0°, 298 и 500 К. Результаты сопоставлены с данными др. авторов и электронографич. данными. Рассмотрена применимость метода L-матриц Мюллера для нахождения собственных значений. Найдено, что приближение $L_{12}=0$ и $L_{12}=L_{13}=L_{23}=0$ дает удовлетворительный набор значений средних амплитуд колебаний.

А. П. Курбакова

Х. 1975 № 13

(+2)



С.ч. Так же PF₅

Х/111-2963

1974

XU-8291

As F₅

P F₅

V F₅

И. сфен.
кб. анал.
каед.

✓ 36954w Spectroscopic studies in mean amplitudes of vibration of pentafluorides of arsenic, phosphorus, and vanadium. Sanyal, Nitish K.; Dixit, L. (Dep. Phys., Univ. Gorakhpur, Gorakhpur, India). *Indian J. Pure Appl. Phys.* 1974, 12(8), 550-3 (Eng). Vibrational and structural analyses reported in literature for trigonal bipyramidal pentafluorides of Ar, P and V are briefly reviewed. The mean amplitudes of vibration for bonded as well as nonbonded atom pair distances were computed from spectroscopic data at 3 temps., viz. $T = 0, 298$ and 500°K by using Cyvin's method. The applicability of Müller's L -matrix approxn. for the soln. of 2nd and 3rd order eigenvalue problems was also examd. The calcd. values are compared with those obtained from electron diffraction data and those reported by earlier workers. The approxn. $L_{12} = 0$ and $L_{12} = L_{13} = L_{23} = 0$ gives a reasonable set of values of mean amplitudes of vibration.

3960-2963
XIII

C.A. 1975, 22, v6

(+2)

☒

60329.9360

Ph, TC, Ch

суд. экз. 34457

AsF₅ (I.)

1975

3993

Nandi R.N., Ghosh D.K. A comparative study of the orbital valency force field (OVFF) and the modified Urey-Bradley force field (MUBFF) models for the pentahalides of group V elements.

"Indian J. Phys.", 1975, 49, N 4, 257-268
(англ.)

(all PF₅) III

564 564 580 0580 222

ВИНИТИ

As F₅

1976

Bernstein L.S., et al..

(i)

Proc. Int. Conf. Raman
Spectrosc., 5th, 1976,
114-15

(see. P F₅, III)

AsF₅

VF₅

PF₅

(V₄, U₀)

C.A. 1976

84, N26

* Q-13393

1976

10644

84: 187115r Potential function for axial-equatorial fluorine atom exchange in phosphorus pentafluoride, arsenic pentafluoride, and vanadium pentafluoride. Bernstein, Lawrence S.; Abramowitz, Stanley; Levin, Ira W. (Bell Lab., Murray Hill, N. J.). *J. Chem. Phys.* 1976, 64(8), 3228-36 (Eng). Gas-phase Raman spectra of the ν_7 fundamentals of AsF₅ and VF₅ were recorded with spectral resolutions approaching 1.5 cm⁻¹. The vibrational transitions assocd. with ν_7 for these systems, as well as for PF₅, were interpreted in terms of a 2-dimensional anharmonic potential function constrained to a double min. form for the motions leading to axial-equatorial F atom exchange. The intramol. exchange barrier heights, detd. by the double min. potentials, lie between 1139 and 995 cm⁻¹ (3.26 to 2.84 kcal/mole where 1 kcal/mole = 4.184 kJ/mole) for PF₅, 864 and 755 cm⁻¹ (2.47 and 2.16 kcal/mole) for AsF₅, and 593 and 428 cm⁻¹ (1.54 and 1.22 kcal/mole) for VF₅. A discussion of the dynamics of the F atom interchange pathways suggests that these trigonal bipyramidal (D_{3h}) mol. form C_s intermediates by initially displacing the equatorial F atoms and then by mixing in the axial F distortions as the intramol. exchange proceeds.

(+2)

A3 F5

Beckett Charles W. 1976

Ji, K.P.
exemp.

Gov. Rep. Announce Index
(U.S) 1976, 76(1) 90

(cu P F5; III)

60202.6672

Ch, Ph, TC

96201

AST (с. 111)

1976

8782

Boate A.R., Colussi A.J., Morton J.R.,
Preston K.F. ESR spectra of fluorine-
containing radicals of phosphorus and
arsenic. "Chem. Phys. Lett.", 1976, 37,
N 1, 135-137

(англ.)

526 527

5 1 1

0552

л. 111

ВИНИТИ

1976

AsF₅

X4-17323

8 Д215. Отнесение колебаний типа E' пентафторида мышьяка. Chellam C. Egbert, Aruldas G. Assignment of the E' vibrations of arsenic pentafluoride. «Indian J. Pure and Appl. Phys.», 1976, 14, № 10, 812—814 (англ.).

С использованием угловой параметризации L -матрицы для трех колебаний типа E' (РЖФиз, 1975, 9Д181) и установленных пределов изменения этих параметров по колебательным частотам ν_5 , ν_6 , ν_7 и кориолисовым постоянным ζ_5 , ζ_6 , ζ_7 определены интервалы изменения силовых постоянных для отнесения $\nu_6 > \nu_7$ и $\nu_6 < \nu_7$, ν_6 и ν_7 — частоты изгибных колебаний экваториальных и аксиальных атомов соответственно. Сделан вывод, что корректным является отнесение $\nu_6 < \nu_7$, т. к. только в этом случае значения всех силовых постоянных лежат в разумных пределах.

Р. Мухтаров

Фр. 1977. № 8

As F₅

#4-13546.

1976

Y; No
Compys.

Murrell J. N.; et. et
J. Chem Soc. Dalton
Trans., 1976, N9, 818-22

61209.2219

Ch, TC

29655

AsF₅ - (2cp) 1976
(сирп) 4-15589

Symons Martyn C.R. E.S.R. spectrum
 for AsF₅ formed from AsF₆ by γ -radiolysis.
 "Int. J. Radiat. Phys. and Chem.",
 1976, 8, №5, 643-644 (англ.)

0765 ммк

709 727 - 7

ВИНИТИ

AsF₅

[ommueu 5841]

1977

Ananthakrishnan T.R.,

cur. no. Acta Chim. Acad.

Ser hung, 1977, 92(4),
395-402

(cur. CH₃F; iv)

AsF_5

1977

7 Б54. Изображения молекул, полученные с помощью электронно-волновой голографии. Bartell L. S., Johnson R. D. Molecular images by electron-wave holography. «Nature», 1977, 268, № 5622, 707—708 (англ.)

С помощью двухступенчатого голографич. микроскопа, использующего пучок электронов с энергией 40 кэВ (длина волны 0,06 А) для получения голограммы и ее послед. преобразование в изображение с применением оптич. лазера, получено вращательно-усредненное изображение молекулы AsF_5 с увеличением $70 \cdot 10^6$ раз. Предел разрешения микроскопа 0,2 А. Изображение имеет вид центрального пятна (атом As), окруженного сферич. оболочкой (атомы F) с радиусом 1,6 А (согласно электронографич. данным расстояние As—F 1,68 А).

Е. Розенберг

Голограф.
молекулы

2, N 7, 1978

As F₅

number 5693 1977

Sanyal N.K. et al.

Di; 2e "Indian J. Pure and Appl.
Phys." 1977, 15, N4, 295-296
ссыл. посыл.
номеру, 211.

ссыл PF₅ - II

A3F5-

ammule 5792

1977

Shimanechi T.

madame

Di

J. Phys. Chem. and Ref. Data,
1977, 6, 993-1102.

As F5

1978

судр.
судр.
судр.
Gimare B. M.
of Am. Chem. Soc. 1978,
100(8), 2346-53

суд. ALF5²⁻-III

1978

als F5

Ramanathan P. et al

Proc. Int. Conf. Raman
Spectrosc., 6th 1978, 2,
62-3

ent.
noct.

•
Cite PF5 ; III

1989

AsF₅-
SF₅Cl

метод голографии

21 Б104. Изображения газовых молекул при помощи электронной голографии. II. Эксперимент и сопоставление с теорией. Bartell L. S., Gignac W. J. Images of gas molecules by electron holography. II. Experiment and comparison with theory. «J. Chem. Phys.», 1979, 70, № 8, 3958—3964 (англ.)

Методом голографич. микроскопии, предложенным в 1-й части (см. пред. реф.), получены фотографии изображений молекул. «Голограммы» получены при помощи электронного пучка с длиной волны 0,06 А и регистрации рассеяния в апертуре 0,2, благодаря чему предел разрешения Аббе доведен до 0,15 А. Описаны требования к эксперименту и его методика. Изображения, представляющие собой вращательные средние по ансамблю молекул, хорошо соответствуют расчетным изображениям, найденным на основе теор. выражений.

(+1) ☒

Д. 1979, 121

представленных в 1-й части. Теор. подход учитывает недостатки изображения, связанные с нулевым максимумом рассеяния, пропускаемым голограммой, ограниченностью апертуры и длины волны, «ложными» пиками из-за отсутствия центральных участков голограмм и неоптим. характером фильтр-функций 1-го порядка. Метод проиллюстрирован на примере молекулы AsF_5 (удовлетворяет станд. голографич. требованиям), а также молекул SF_5Cl и CF_3OOCF_3 (дающих более сложные изображения). Резюме,

AsF₅

ammua 8148

1979

Sengodan V, et al.

(кур. пост)

Bull. Soc. chim. Belg,
1979, 88 (3), 195-6.

● (кур VF₅; III)

AsF₅

Commua 10773

1980

мерис
свези,
гормон.
снелір

Brant P., et al.

Chem. Phys. Lett., 1980,
76 (3), 529-31.

AsF₅

1 Omnick 18034 1981

Ohwada K.,

США.
НОСМ.

Spectrochim. Acta,
1981, A 37, N 10, 873-878.

H.S.F₅

1981

Sivakumar P., et al.

Acta phys. pol., 1981,

ссыл. номер.

A60, N2, 267-272.

(ссыл. PF₅ ; III)

AsF₅

1981

М.П;

Х. 1982,
19, № 8

8 Б184. Отнесение колебательных частот и квази-точные силовые постоянные класса E' тригональных бипирамидальных молекул. Sivakumar P., Subramanian C., Rao K. B., Ramasamy P., Rai S. N. On the assignment of the vibrational frequencies and pseudo-exact force constants of E' species of trigonal bipyramidal molecules. «Acta phys. pol.», 1981, A60, № 2, 267—272 (англ.)

Используя метод разделения высоких и низких частот, т. е. метод уменьшения порядка векового ур-ния путем исключения характеристич. высоких и низких частот, вычислены силовые постоянные класса E' PF₅ и AsF₅. В кач-ве дополнительных эксперим. данных использованы кориолисовы постоянные. Проанализировано распределение потенциальной энергии по нормальным координатам для деф. кол. класса E' тригон. бипирамиды. Расчет показал, что при отнесении $\nu_{\text{акс.}} \text{ и } \nu_{\text{экв.}}$ силовое поле физически более оправдано, чем при обратном отнесении. Этот вывод подтверждается электронографич. данными по PF₅ и PCl₅.

Е. Разумова

As F5

1982

Abramowitz S.

High Temp. Chem. Proc.

pacrim Co,

Simp., Bombay, Jan.

ΔH ;

28-30, 1982. S. 1.,

S. A., 342-356.

($\bullet$ C_{60} BCl_2 SH; III)

AsF₅ Abramowitz Stanley. 1984
Thermochem. and Appl. Chem.
and Biochem. Syst. Proc. NATO
Adv. Study Inst. Thermochem.
Today and Role Immediate
Future, Viano do Castelo,
July 5-15, 1982.
Dordrecht e. a., 1984, 789-
802.

(ex. BCl₂ SH; III)

AsF₅

[Om. 25208]

1985

Magilavelan S.,

осн. пост.,
д. н.,
средние
анализы
Коледанцев.

Indian J. Chem., 1985,
A24, N 8, 636-637.

A3F5

(om. 28778)

1987

cul. noem.,
Di

Fernandez-Gomez M.,
Lopez-Gonzalez J. J.,
et al.,

Spectrochim Acta, 1987,
43A, N5, 703-708.

(OM. 28526)

1988

AsF_5

AsF_5^-

Гуцев Г. П., Болдырев А. У.
и др.,

Ас,
расчет
структур

ж. физ. химии, 1988,

62, №2, 378-382.

H_3F_5

1988

Mayilavelan S.

Balakrishnan R.

Среднее
поле,
теор.
расчёт.

J. Mol. Struct. 1988,
178, C. 201-206.

(С.с. VF_5 ; III)

AsF₅ (DM-32233) 1988

Mayilavelan S.,
Balakrishnan R., et al.,

св. поет.
Pi
критерий
выбора

Indian J. Pure and
Appl. Phys., 1988, 26,
575-576.

AsF_5^-

(DM-32031)

1989

AsF_5^{2-}

Сергеевко В.И.,

Изматеева Л.М. и др.,

параметры
электрон.
структур,
геометр.

Ж. физ. химии, 1989,

63, N5, 1256-1262.

AsF₅

1991

Breidung Jürgen,
Thiel Walter et al.

Коллб.

спектр,
расчет
силос.

полн

Inorg. Chem. 1991. 30,
N5. C: 1067-1073.

(ср. ● AsM₃; III)

AsF_5^{2-}

1991

Измайлова Л. Н.,
Беломыслов А. Ю. и др.

М. П.
Ж. структур. химия.
1991. 32, № 6. С. 21-26.

(ср. $\bullet PF_5^{2-}$, PF_5^- ; III)

AsF_5^{2-}

DM-36283

1991

электрон.
строение,
теор.
расчет

Изматыева Л.Н., Белосел-
цев А.Ю. и др.,

Ж. структур. химии,
1991, 32, № 21-26.

AsF₅

1991

Wang Y., Liang Y., et al.,

Di,
parent

Chin J. Chem. 1991, 9(4),
289-96.

(Coll. PF₅; ● III)

AsF₅

om. 36909

1992

геометрия,
колебат.

Breidung J., Thiel W.,

частоты,
ИК и т.д.,
см. поле,
ab initio
расчет.

Comput. Chem.,

1992, 13, N2, 165-176.

AsF₅

ом. 36724

1992

электрон-
струи,
расчет.

Нестеренко А.М., Демский В.И.
и др.,

М. структурн. химии,
1992, 33, N 4, 135 - 137.

AST-5 u gp.

1997

Moc, Jerzy; et al.,

собранный
мат.,
неопре-
делен

г. Мол. Страт.
1997, 436-437, 401-418

(coll. PTF 5; III)

lst 5

2070

Cameron T.S. et al.;

Inorg. Chem. 1970, 39(25),

(Ac)

5644-31.

(all.



S_8^{2+} ; III)